28 18 3 1987
IN THE UNITED STATES PATENT AND TRADEMARK OFFICE

IN RE APPLICATION OF:

KUNIYOSHI MASUZAWA ET AL

SERIAL NUMBER: 07/003,822

GROUP: 129

FILED: JANUARY 16, 1987

EXAMINER: TURNIPSEED

FOR: 8-ALKOXYQUINOLONECARBOXYLIC ACID:

AND SALTS THEREOF EXCELLENT IN THE SELECTIVE TOXICITY AND PROCESS OF

PREPARING THE SAME

RECEIVED

SEP 88 1987

REQUEST FOR PRIORITY UNDER 35 USC 119

AND THE INTERNATIONAL CONVENTION

A

Honorable Commissioner of Patents & Trademarks Washington, D.C. 20231

Sir:

Certified copies of the corresponding Convention Applications are being submitted herewith.

Respectfully submitted,

OBLON, FISHER, SPIVAK, MCCLELLAND & MATER, P.C.

Norman F. Oblon Attorney of Record

Registration No. 24,618

Crystal Square Five - Suite 400 1755 S. Jefferson Davis Highway Arlington, Virginia 22202 (703) 521-5940 Joseph M. Sorrentino, Ph.D. Registration No. P32,598

Carrie 195



# 日本国特

PATENT OFFICE JAPANESE GOVERNMENT

別紙添付の書類は下記の出願書類の謄本に相違ないことを証明する。 This is to certify that the annexed is a true copy of the following application as filed with this Office.

出 願 年 月 日 Date of Application:

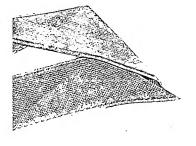
1986年9月18日

出 願 番 号 Application Number:

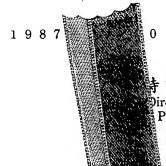
昭和61年特許願第220149号/

出 願 Applicant (s):

杏林製薬株式会社



CERTIFIED COPY OF PRIORITY DOCUMENT



寺許庁長官 Director-General, Patent Office 黑田明雄學

**出新昭** 62-1800

(9,500円)

特許法第42条の2第1項の 規定による優先権を主張す る。

特 **原**頁 昭和61年特許願第010880号 昭和61年 1月21日

(特許法第38条ただし書の規定による特許出願)

昭和61年9月18日

### 特許庁長官 黒田明雄 殿

- 1. 発明の名称
- センタクドクセイ スグ サン 選択毒性に優れた8-アルコキシキノロンカルボン酸 エン ナラ セイソウォウォウ およびその塩並びにその製造方法
- 2. 特許請求の範囲に記載された発明の数 6
- 3.発明者 住所 茨城県古河市西町5-71 マスザワ クニョシ 氏名 増澤 國泰 (他3名)
- 4. 特許出願人 住 所 東京都千代田区神田駿河台2丁目5番地 名 称 (139)杏林製薬株式会社 代表者 荻 原 秀

5. 代 理 人

住 所 東京都千代田区神田北乗物町16番地

〒101 英ビル3階

電話 (252)6619 (代)

氏名 (6348) 弁理士 箕浦 清

6. 添付書類の目録

(1)明細書 1通

(2)委任状 1通

(3)優先権主張書 1通

(4) 願書副本 1通

7. 前記以外の発明者

(1) 発明者

住 所 埼玉県久喜市青葉4丁目13番地の4

スズエ セイゴ

氏名 鈴江清吾

住 所 埼玉県久喜市青葉1丁目1-2-512

ヒライ ケイジ

氏名 平井敬二

住 所 埼玉県北葛飾郡鷲宮町桜田4-9-6

イシザキ タカヨシ

氏名 石 崎 孝 義

## 優先権主張書

昭和61年9月18日

特許庁長官 黒田明雄 殿

この特許出願に係る発明について特許法第42条の2第1項の規定による優先権を主張します。

1. 先の出願の表示

出願番号 昭和61年 特許願 第010880号 出願日 昭和61年1月21日

- 2. 出 願 人 住 所 東京都千代田区神田駿河台2丁目5番地 名 称 (139)杏林製薬株式会社 代表者 荻 原 秀
- 3. 代 理 人 住 所 東京都千代田区神田北乗物町16番地 〒101 英ビル3階 電話(252)6619(代) 氏 名 (6348)弁理士 箕 浦 清

#### 明 細 書

- 発明の名称
   選択毒性に優れた8-アルコキシキノロンカルボン酸およびその塩並びにその製造方法
- 2. 特許請求の範囲
- (1) 一般式[I]

$$\begin{array}{c|c}
X & O \\
Z & O \\
R^2 & O \\
R & O \\
\end{array}$$

[式中、Rは水素原子または低級アルキル基を、Rは低級アルキル基を、Rは低級アルキル基を、Rは水素原子、ハロゲン原子、アミノ基またはニトロ基を、Xはハロゲン原子を、Zはハロゲン原子または

$$\begin{array}{c|c}
 & R^4 \\
 & N - R^3 \\
 & R^5
\end{array}$$

(ここで n は 1 または 2 であり、 P は水素原子,低級アルキル基,アシル基,アルコキシカルボニル基あるいはアラルキル基を、 P 及び P は各々独立して、水素原子,低級アルキル基,置換低級アルキル基,シクロアルキル基あるいはフェニル基を示す。)

あるいは、

$$-N$$
 $R^{6}$ 
 $CH_{2}$ 
 $R^{7}$ 
 $R^{8}$ 

(ここで k は 0 , 1 または 2 、 l は 0 , 1 または 2 、 m は 0 または 1 であり、 R は 水素原子, ハロゲン原子, 低級アルキル基あるいは水酸基を、 R は 水素原子, 低級アルキル基あ

るいは置換低級アルキル基を、P®は水素原子、低級アルキル基、アシル基、アルコキシカルボニル基あるいはアラルキル基を示す。)または、アゼチジノ基、ピロリジノ基、3-ヒドロキシピロリジノ基、ピペリジノ基、モルホリノ基あるいはチオモルホリノ基を示す。]で表わされる8-アルコキシキノロンカルボン酸誘導体及びその塩並びにそれらの水和物。

- (2) 特許請求の範囲第1項記載の化合物の、少なくとも1種以上を有効成分とする抗菌剤。
- (3) 一般式[II]

$$X \xrightarrow{R^2} O COOR$$

$$[II]$$

(式中、Rは水素または低級アルキル基を、R1は低級アルキル基を、R2は水素原子、ハロゲン原子、アミノ基またはニトロ基を、X及びYは

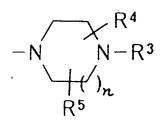
同一または異なるハロゲン原子を示す。) で表わされる化合物と、

一般式[ []]

Z 1 H

 $[\ \ \ \ \ \ \ ]$ 

[式中、Z<sup>1</sup> は



(ここで n は 1 または 2 であり、 P3 は水素原子、低級アルキル基、アシル基、アルコキシカルボニル基あるいはアラルキル基を、 P3 及びP3 は各々独立して、水素原子、低級アルキル基、置換低級アルキル基、シクロアルキル基あるいはフェニル基を示す。)あるいは、

$$-N \xrightarrow{R^6} (CH_2)_{R} - N \xrightarrow{R^7} R^8$$

(ここで k は 0 , 1 または 2 、 l は 0 , 1 または 2 、 m は 0 または 1 であり、 l には水素原子、 m は 0 または 1 であり、 l には水素原子、 低級アルキル基あるいは l と を f で表わされるアミン類とを縮合させることを f 他とする一般式 [IV]

$$X \longrightarrow COOR$$

$$Z^{1} \longrightarrow O \longrightarrow COOR$$

$$R^{1}$$

(式中、R, R, R, XおよびZ<sup>1</sup> は前記と同じ。)

で表わされる8-アルコキシキノロンカルボン酸 誘導体およびその塩並びにそれらの水和物の製 造方法。

# (4) 一般式[V]

$$X \xrightarrow{R^2} O$$
 $Z \xrightarrow{N} COOAIK$ 
 $[V]$ 

[式中、A I Kは低級アルキル基を、R'は低級アルキル基を、R'は水素原子,ハロゲン原子,アミノ基またはニトロ基を、Xはハロゲン原子

### を、Zはハロゲン原子または

$$-N \xrightarrow{N-R^3}$$

$$+()_n$$

$$R^5$$

(ここで n は 1 または 2 であり、 R は水素原子, 低級 アルキル基, アシル基, アルコキシカルボニル基あるいはアラルキル基を、 R 及び R は各々独立して水素原子, 低級 アルキル基, 置換低級 アルキル基, シクロアルキル基あるいはフェニル基を示す。)

あるいは、

$$-N \xrightarrow{R^6} R^6 CH_2 \xrightarrow{R^7} R^8$$

(ここで k は 0 , 1 または 2 、 l は 0 , 1 または 2 、 m は 0 または 1 であり、 R は 水素原子 , ハロゲン原子 , 低級アルキル基あるいは水酸基を、 R は 水素原子 , 低級アルキル基あ

るいは置換低級アルキル基を、Pでは水素原子、低級アルキル基、アシル基、アルコキシカルボニル基あるいはアラルキル基を示す。)または、アゼチジノ基、ピロリジノ基、3-ヒドロキシピロリジノ基、ピペリジノ基、モルホリノ基あるいはチオモルホリノ基を示す。〕で表わされる化合物を加水分解することを特徴とする一般式[VI]

$$X \xrightarrow{R^2} O$$
 $Z \xrightarrow{N} COOH$ 

$$[VI]$$

(式中、R', R', XおよびZは前記と同じ。) で表わされる8-アルコキシキノロンカルボン酸 誘導体およびその塩並びにそれらの水和物の製 造方法。

## (5) 一般式[VI]

$$X \xrightarrow{R^2} O$$
 $Z^2 \xrightarrow{N} O$ 
 $X \xrightarrow{R^2} O$ 
 $X \xrightarrow{R^2} O$ 
 $X \xrightarrow{R^2} O$ 
 $X \xrightarrow{N} O$ 
 $X \xrightarrow{N} O$ 
 $X \xrightarrow{N} O$ 

[式中、Rは水素または低級アルキル基を、R<sup>1</sup> は低級アルキル基を、R<sup>2</sup>は水素原子,ハロゲン原子,アミノ基またはニトロ基を、Xはハロゲン原子を、Z<sup>2</sup> は

(ここでnは1または2であり、尺ではアシル基,アルコキシカルボニル基あるいはアラルキル基を、尺及び尺は各々独立して、水素原子,低級アルキル基,置換低級アルキル基,シクロアルキル基あるいはフェニル基を示す。)

あるいは、

$$-N \xrightarrow{R^6} R^6 CH_2 \rightarrow R^7 R^7$$

(ここで k は 0 , 1 または 2 、 l は 0 , 1 または 2 、 m は 0 または 1 であり、 R は水素原子、ハロゲン原子、低級アルキル基あるいは水酸基を、 R は水素原子、低級アルキル基あるいは置換低級アルキル基を、 R 10 はアシル基、アルコキシカルボニル基あるいはアラルキル基を示す。)

を示す。]で表わされる化合物を、脱アシル化ないし脱アラルキル化することを特徴とする、 一般式 [Wii]

$$X \longrightarrow COOR$$

$$Z^3 \longrightarrow O \longrightarrow COOR$$

$$R^1$$

- 10 -

[式中、Z<sup>3</sup> は

$$-N$$
 $R^4$ 
 $NH$ 
 $R^5$ 

(ここで n , R<sup>4</sup>及びR<sup>6</sup>は前記と同じ。) または

$$R^{6}$$
 $R^{6}$ 
 $CH_{2}$ 
 $R^{7}$ 
 $H$ 

(ここでk, l, m, R<sup>6</sup>およびR<sup>7</sup>は前記と同じ。)

## (6) 一般式[IX]

$$X \xrightarrow{R^2} O COOR$$

$$Z^1 \xrightarrow{Ha \mid \Delta} COOR$$

[式中、Rは水素または低級アルキル基を、Rでは水素原子、ハロゲン原子、アミノ基またはニトロ基を、X及びHalは同一または異なるハロゲン原子を、Z1は

$$-N \xrightarrow{R^4} N-R^3$$

$$+(1)_n$$

$$R^5$$

(ここで n は 1 または 2 であり、 P3 は水素原子, 低級アルキル基, アシル基, アルコキシカルボニル基あるいはアラルキル基を、 P3 及び P3 は各々独立して、水素原子, 低級アルキル基, 置換低級アルキル基, シクロアルキル基あるいはフェニル基を示す。)

あるいは、

$$-N \xrightarrow{R^6} (CH_2)_{h}-N \xrightarrow{R^7} R^8$$

(ここで k は 0 , 1 または 2 、 l は 0 , 1 または 2 、 m は 0 または 1 であり、 R は水素原子, 低級アルキル基あるいは 水酸基を、 R は水素原子, 低級アルキル基を、 R は水素原子, 低級アルキル基, アシル基, アルコキシカルボニル基あるいはアラルキル基を示す。) またはアゼチジノ基, ピロリジニル基, 3-ヒドロキシピロリジノ基, ピペリジノ基, モルナリノ基あるいはチオモルホリノ基を示す。] で表わされる化合物を塩基触媒下、一般式[X]

[X]

R<sup>1</sup> OH

(式中、R'は低級アルキル基を示す。) で表わされるアルコールと縮合させることを特 徴とする、一般式[IV]

$$Z^{1} \xrightarrow{R^{2}} O COOR$$

$$[IV]$$

(式中、R, R, R, XおよびZ は前記と同じ。)

で表わされる8-アルコキシキノロンカルボン酸 誘導体およびその塩並びにそれらの水和物の製 造方法。

- (7) 塩基触媒がアルカリ金属アルコラートである特許請求の範囲第6項記載の製造方法。
- 3. 発明の詳細な説明
- (産業上の利用分野)

本発明は、抗菌剤として極めて優れた新規キノロンカルボン酸誘導体、その製造方法ならび

にその新規化合物を有効成分とする抗菌剤に関する。

#### 〔従来の技術との比較〕

本発明化合物であるキノロンカルボン酸誘導体は、その1位にシクロプロピル基、8位にアルコキシ基を有することを特徴とする。

8-アルコキシキノロンカルボン酸誘導体に関して、特開昭60-214773 号に記載される以下に示す8-メトキシ誘導体が公知である。

$$R-N$$
  $CH_2$ 
 $COOH$ 
 $R-N$   $CH_3$ 
 $CH_3$ 
 $COOH$ 
 $COOH$ 
 $COOH$ 
 $COOH$ 
 $COOH$ 
 $COOH$ 
 $COOH$ 

しかしながら、その抗菌活性は弱く、抗菌剤 としての有利な特性は記載されていない。

# (発明が解決しようとする問題点)

近年、本発明者らにより開発されたノルフロ キサシンは、緑膿菌を含むグラム陰性菌に対し 強い活性を示し、グラム陽性菌に対しても有効な新しいキノロンカルボン酸系抗菌剤として現在臨床で汎用されている。その後、類似の置換基を有するキノロンカルボン酸、例えばオフロキサシン・シプロフロキサシンが開発され、の改生サシンのバイオアベイラビリティの改善あるいは抗菌力の強化に力が注がれている。

これら新しいキノロンカルボン酸系抗菌剤は グラム陰性菌に対して他剤、例えばβーラクタ ム系抗菌剤あるいはアミノグリコシド等と比較 しても極めて良好な抗菌力を有している。更に 耐性化の比率が低いこともこれら薬剤の好まし い特徴である。

反面、グラム陽性菌に対する抗菌力はグラム 陰性菌のそれに比べてかなり劣るため、グラム 陽性菌の分離頻度の増加という現代臨床の場で 抱えている問題点を遺憾ながら解決するには至 っていない。

また、本発明者らの研究によれば、キノロン カルボン酸誘導体のいくつかには抗菌力は優れ ているものの潜在する毒性のため医薬品として の使用が不可能なものがあり、その抗菌力以外 に選択毒性に優れていることが抗菌剤としての 重要な要素である。

#### (問題点を解決するための手段および作用)

本発明者らは、これら諸問題を解決し、真に臨床上有利な薬剤開発を目的として、鋭意研究を重ねた結果、新規な本発明化合物が好気性グラム陽性菌はもとよりグラム陽性菌に対してもよりが、強き高活性を示すばかりか、従来キノロンカルが登れては、弱い活性しか示さなかった嫌気性菌やマイコプラズマ等に対しても強力な抗菌力を示す事が分った。

また、本発明化合物は、真核生物と原核生物との間の選択毒性に優れ、動物に経口的に投与した時に極めて良好な吸収性を示すのみならず、経口及び非経口的投与において広い安全域を示し、特に問題となる毒作用を示さない事から、人及び家畜類の医薬として、さらに魚介類及び植物の抗菌剤として非常に有用である。

# 本発明は一般式[ I ]

$$X \xrightarrow{R^2} O \\ COOR$$

$$Z \xrightarrow{N} O \Delta$$

$$R^1$$

[式中、Rは水素原子または低級アルキル基を、Riは低級アルキル基を、Riは水素原子、ハロゲン原子、アミノ基またはニトロ基を、Xはハロゲン原子を、Zはハロゲン原子または

(ここでnは1または2であり、P3は水素原子、低級アルキル基、アシル基、アルコキシカルボニル基あるいはアラルキル基を、P3及びP3は各々独立して、水素原子、低級アルキル基、置換低級アルキル基、シクロアルキル

基あるいはフェニル基を示す。) あるいは、

$$-N \xrightarrow{R6} (CH2)k -N \xrightarrow{R7} R8$$

(ここで k は 0 , 1 または 2 、 l は 0 , 1 または 2 、 m は 0 または 1 であり、 l は水素原子、 い口ゲン原子、低級アルキル基あるいは m をを、 l は x 表原子、低級アルキル基を、 l は x 表原子、低級アルキル基を、 l は x 表原子、低級アルキル基・アシル基・アルコキシカルボニル基あるいはアラルキル基を示す。)または、アゼチジノ基・ピロリジノ基・3・ヒリジノ基・ピペリジノ基・モルホリノ基を示す。]で表わされる8・アルコキシキノロンカルボン酸誘導体及びその塩並びにそれら水和物である。

ここでいう低級アルキル基とは炭素数1から 5の直鎖状あるいは分岐状のアルキル基で、例 えばメチル基, エチル基, イソプロピル基, n-ブチル基, t-ブチル基, アミル基, イソ アミル基等である。

また、ハロゲン原子とはフッ素原子,塩素原子,臭素原子またはヨウ素原子であり、好ましくはフッ素原子,塩素原子,臭素原子である。

アシル基とは、炭素数1から10の脂肪族また は芳香族のアシル基であり、例えば、ホルミル 基,アセチル基,ベンゾイル基等である。

アルコキシカルボニル基とは炭素数 1 から 10 の脂肪族または芳香族のアルコキシカルボニル基であり、例えばエトキシカルボニル基、 t ープトキシカルボニル基、 ベンジルオキシカルボニル基等である。

アラルキル基とは、炭素数 7 から20のアラルキル基であり、例えばベンジル基,ベンツヒドリル基,トリチル基等である。

置換低級アルキル基とは、アミノ基、水酸基 またはハロゲン原子で置換された既に定義した アルキル基であり、例えばアミノメチル基、ヒ ドロキシメチル基, アミノエチル基, ヒドロキシエチル基, フルオロエチル基等である。

シクロアルキル基とは、炭素数3から7の環 状アルキル基を示し、例えばシクロプロピル基, シクロブチル基,シクロペンチル基,シクロヘ キシル基等である。

次で本発明化合物の製造方法について説明する。

## 一般式[ II ]

$$X \xrightarrow{R^2} O COOR$$

$$[II]$$

### 一般式[ []

Z¹ H [ 🔳 ]

- 21 -

[式中、Z<sup>1</sup> は

$$\begin{array}{c|c}
 & R^4 \\
-N & N-R^3 \\
\hline
+()_n & R^5
\end{array}$$

(ここで n は 1 または 2 であり、 P3 は水素原子、低級アルキル基、アシル基、アルコキシカルボニル基あるいはアラルキル基を、 P3 及びP3 は各々独立して、水素原子、低級アルキル基、置換低級アルキル基、シクロアルキル基あるいはフェニル基を示す。)あるいは、

$$-N \xrightarrow{R^6} R^6 \times R^7$$

$$-(CH_2)_{n}-N \times R^8$$

(ここで k は 0 , 1 または 2 , ℓ は 0 , 1 または 2 , m は 0 または 1 であり、 R\*は 水素原子 , ハロゲン原子 , 低級 アルキル基あるいは 水酸基を、 R\*は 水素原子 , 低級 アルキル基あ

るいは置換低級アルキル基を、R®は水素原子,低級アルキル基,アシル基,アルコキシカルボニル基あるいはアラルキル基を示す。)またはアゼチジノ基,ピロリジノ基,3-ヒドロキシピロリジノ基,ピペリジノ基,モルホリノ基あるいはチオモルホリノ基を示す。〕で表わされる環状アミン類とを縮合させることによって、一般式[IV]

$$X \xrightarrow{R^2} O$$
 $Z^1 \xrightarrow{N} COOR$ 
 $[IV]$ 

(式中、R, R, R, XおよびZ」は前記と同じ)で表わされる化合物が製造される。

式[II]で表わされる化合物と式[III]で表 わされる化合物の反応は無溶媒下あるいは水, アルコール類,アセトニトリル,ジメチルホル ムアミド(DMF),ジメチルスルホキシド (DMSO)、ヘキサメチルホスホリックアミド(HMPA)、ピリジン、ピコリン等の極性溶媒の存在下で行なうことができる。反応温度は室温~200℃、好ましくは室温~160℃の範囲で適宜選択される。更に詳しくは式[Ⅱ]で表わされる化合物と1~5倍モルの式[Ⅲ]で表わされる化合物を2~10倍容の前記溶媒中で、室温~120℃に1~50時間反応させるのが好適である。

この際、トリエチルアミン、ジアザビシクロ 塩基類や炭酸カリのような脱酸剤の使用も好ま しい。

また、一般式[I]で表わされる化合物のうちRが低級アルキルである化合物すなわち一般式[V]

$$X \xrightarrow{R^2} O$$
 $Z \xrightarrow{N} COOAIK$ 
 $[V]$ 

(式中、AIKは低級アルキル基を示し、R<sup>1</sup>, R<sup>2</sup>, Xおよび Z は前記と同じ。) で表わされる化合物の場合は、常法に従って加水分解することにより、一般式 [Ⅵ]

$$X \xrightarrow{R^2} O COOH$$

$$Z \xrightarrow{N} O \Delta$$

$$R^1$$

(式中、RP, RP, Xおよび Z は前記と同じ。) で表わされるキノロンカルボン酸誘導体に変換 される。

かかる加水分解は苛性ソーダや苛性カリの如きアルカリ、塩酸や硫酸の如き酸によって、水、アルコール類あるいはそれらの混液中で室温~溶媒の沸点で容易に実施することができる。

次いで、一般式[I]で表わされる化合物の うち、一般式[VI]

$$Z^{2}$$
 $R^{1}$ 
 $COOR$ 
 $[VI]$ 

[式中、Z2 は

あるいは、

$$-N \xrightarrow{R^4} N-R^9$$

$$+(')_n$$

$$R^5$$

(ここでR<sup>®</sup>はアシル基、アルコキシカルボニル基あるいはアラルキル基を示し、n,R<sup>®</sup>およびR<sup>®</sup>は前記と同じ。)

$$-N \xrightarrow{R^6} (CH_2)_{h} - N \xrightarrow{R^7} R^{10}$$

(ここで R<sup>10</sup> はアシル基, アルコキシカルボ ニル基あるいはアラルキル基を示し、 k, l,

- 26 -

m、R®およびRでは前記と同じ。)を示し、R、R、RやおよびXは前記と同じ〕で表わされる化合物を、脱アシル化ないし脱アラルキル化することにより、

# 一般式[四]

$$X \longrightarrow COOR$$

$$Z^{3} \longrightarrow O \longrightarrow A$$

$$R^{1}$$

[式中、Z3は

$$-N \qquad NH \\ +(1)_{\pi} \\ R^{5}$$

または、

$$\begin{array}{c|c}
 & R^{6} \\
-N & CH_{2} & -N \\
 & -27 & -
\end{array}$$

(ここで、k. l. m. n. R. R. R. R. R. およびR'は前記と同じ。)

を示し、R,R',R'およびXは前記と同じ。] で表わされる化合物に変換できる。

かかる反応は、酸またはアルカリ触媒加水分解,接触還元等通常良く知られた方法により容易に実施できる。

本発明化合物を製造するための一般式 [II] で表わされる合成中間体もまた新規化合物であり、例えば以下の経路から製造することができる。

(式中、Ha I1 はハロケン原子を示し、A I K, R, R', R', XおよびYは前記と同じ。)

[ 11 ]

COOR

一般式 [IV] で表わされる本発明化合物はまた、以下に示す様に、一般式 [IX] で表わされる化合物に一般式 [X] で表わされるアルコールを作用させて製造することもできる。

$$X \xrightarrow{R^2} O \xrightarrow{COOR} + R^1 OH$$
[IX]

(式中、Halはハロゲン原子を示し、R.R.

R<sup>2</sup>, X および Z<sup>1</sup> は前記と同じ)

かかる反応は、無溶媒下またはアルコール類、アセトニトリル、DMSO、DMF、HMPA、ジオキサン、ベンゼン等の溶媒中、脱酸剤存在下で実施され、無水条件下で行なうことが可能を抑えるために望まれる。脱酸剤としては、アルカリ金属アルカリ金属アルカリを使用することが変化アルカリ金属を作用させ、そのままして出い、これにナトリウム・カリウム・ウム等のアルカリ金属を作用させ、そのまたに供することが好適である。

更に詳しくは、式[IX]で表わされる化合物と少なくとも当モル以上の前記脱酸剤及び一般式ROHで表わされるアルコールとを1~50倍容の前記溶媒中で室温~200℃で1~200時間反応させるのが好適であり、低沸点の溶媒を用いる場合は、封管中高温で反応させる方が有利である。

次に式[I]で表わされる化合物は、所望な

らば、常法に従ってその塩に変換する事ができる。塩としては例えば塩酸、硫酸、リン酸等の無機酸との塩、メタンスルホン酸、乳酸、蓚酸、酢酸等の有機酸との塩、あるいはナトリウム、カリウム、マグネシウム、カルシウム、アルミニウム、セリウム、クロム、コバルト、銅、鉄、亜鉛、白金、銀等の塩が挙げられる。

更に本発明化合物が人または動植物へ投与される時は、従来、薬学的に良く知られた形態および経路が適用される。例えば散剤、錠剤、カプセル剤、軟膏、注射剤、シロップ剤、水剤、点眼剤、座薬等により経口または非経口的に使用される。

# (実施例)

次に本発明化合物およびその製造方法を、実施例をもって詳細に説明する。

# 実施例1

- 1-シクロプロピルー6-フルオロー1,4-ジヒドロ
- -8-メトキシ-4-オキソ-7-(1-ピペラジニル)
- 3-キノリンカルボン酸の合成

1-シクロプロピルー6,7-ジフルオロー1,4-ジヒドロー8-メトキシー4-オキソー3-キノリンカルボン酸200 mg、無水ピペラジン180 mg及び無水ジメチルスルホキシド(DMSO)3 ndの混合物を70~80℃の油浴上で2.5 時間撹拌した。反応液を減圧濃縮し、残渣に冷水を加えて沈澱物を沪取し、これを塩化メチレンーメタノール(1:1)混液から再結晶して淡黄色プリズム晶の目的物40mgを得た。

融点187 ℃ (分解)

元素分析值(%): C<sub>18</sub> H<sub>20</sub> F N<sub>3</sub> O<sub>4</sub> · 2 H<sub>2</sub> O

計算値:C;54,40 , H;6.09, N;10.57

実測値: C;53.96, H;5.99, N;10.34

## 実施例2

1-シクロプロピルー6-フルオロー1,4-ジヒドロ

- -8-メトキシ-7-(4-メチル-1-ピペラジニル)
- 4-オキソー3-キノリンカルボン酸の合成

1-シクロプロピルー6,7-ジフルオロー1,4-ジヒドロー8-メトキシー4-オキソー3-キノリンカルボン酸 200 <math>mg、N-メチルピペラジン 140 mg

及び無水DMSO3 心の混合物を70~95℃の油浴上で5時間撹拌した。反応液を減圧濃縮し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー[展開溶媒:クロロホルムーメタノールー濃アンモニア水(20:6:1)]で分離後、メタノールから再結晶して無色針状晶の目的物50mgを得た。

融点221 ~222 ℃ (分解)

元素分析值(%): C<sub>19</sub> H<sub>22</sub> F N<sub>3</sub> O<sub>4</sub>

計算值: C; 60.79, H; 5.91, N; 11.19

実測値: C; 60.82, H; 5.90, N; 11.24

## 実施例3

1-シクロプロピルー6-フルオロー1,4-ジヒドロ

- -8-メトキシ-7-(3-メチル-1-ピペラジニル)
- 4-オキソー3-キノリンカルボン酸の合成

1-シクロプロピルー6,7-ジフルオロー1,4-ジヒドロー8-メトキシー4-オキソー3-キノリンカルボン酸200 mg、2-メチルピペラジン140 mg及び無水DMSO3 ndの混合物を70~95℃の油浴上で2時間撹拌した。反応液を減圧濃縮し、残

渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー [展開溶媒;クロロホルムーメタノールー濃アンモニア水(20:6:1)]で分離後、メタノールから再結晶して白色粉末状結晶の目的物50~を得た。

融点162 ℃~

元素分析值(%): C19 H22 FN3 O4·1/2H2O

計算值: C;59.37, H;6.03, N;10.93

実測値: C;59.95 . H;6.01, N;10.81

### 実施例4

7-(3-アミノー1-ピロリジニル) -1-シクロプロピルー6-フルオロー1,4-ジヒドロー8-メトキシー4-オキソー3-キノリンカルボン酸の合成1-シクロプロピルー6,7-ジフルオロー1,4-ジ

ヒドロー8-メトキシー4-オキソー3-キノリンカルボン酸2gの無水アセトニトリル20 w 懸濁液に3-tープトキシカルボニルアミノピロリジン1.86g及び1,8-ジアザビシクロ[5,4,0] ウンデセー7-エン(DBU)1.02gを加え3時間還流した。反応液を濃縮し残渣にクロロホルム50 w

を加えて溶かし10%クエン酸水溶液20㎡で洗浄した。有機層を更に飽和食塩水で洗浄後無水芒硝で乾燥して濃縮し、残渣に熱メタノール20㎡を加え、冷後析出晶を沪取して黄白色プリズム晶の7-(3-t-プトキシカルボニルアミノー1-ピロリジニル)ー1-シクロプロピルー1,4-ジヒドロー6-フルオロー8-メトキシー4-オキソー3-キノリンカルボン酸2.25gを得た。

融点224 ~226 ℃ (分解)

元素分析值: C23 H28 FN3 O6 · 1/4 H2O

計算值:C;59.28, H;6.22, N;9.02

実測値: C;59.18, H;6.08, N;8.82

次いで、この結晶2.23gにメタノール16mを加え懸濁状とし、これに濃塩酸16mをゆっくり滴下した。反応液を室温で3時間撹拌後、氷冷して濃アンモニア水で中和し、析出晶を沪取して充分に水洗した。これを更にメタノール及びエーテルで順次洗浄して白色粉末の目的物1.52gを得た。

融点217 ~218 ℃

元素分析值: C<sub>18</sub> H<sub>20</sub> F N<sub>3</sub> O<sub>4</sub> · 1/2 H<sub>2</sub> O

計算値:C;58.37 . H;5.71. N;11.35

実測値: C;58.68, H;6.10, N;11.14

### 実施例り

7-(シス-3-アミノー4-メチル-1-ピロリジニル)-1-シクロプロピルー6-フルオロー1,4-ジヒドロー8-メトキシー4-オキソー3-キノリンカルボン酸の合成

1-シクロプロピルー6,7-ジフルオロー1,4-ジヒドロー8-メトキシー4-オキソー3-キノリンカルボン酸200 mg、シスー3-tープトキシカルボニルアミノー4-メチルピロリジン150 mg、DBU110 mg及び無水アセトニトリル3 mlの混合物を5時間還流した。冷後、析出物を沪取し、混合や次いでこれを濃塩酸ーメタノール(1:1)混液を濃ワンモニア水で中和して氷室中に放置し、析出晶を沪取してこれを冷水で洗浄して無色プリズム島の目的物90mgを得た。

融点185 ~188 ℃ (分解)

元素分析値(%): C<sub>19</sub> H<sub>22</sub> F N<sub>3</sub> O<sub>4</sub>・ 3/2 H<sub>2</sub> O

計算值: C;56.71, H;6.26, N;10.44

実測値: C: 56.53, H; 6.17, N; 10.37

## 実施例6

7- (トランス-3-アミノ--4-メチル-1-ピロリジニル) -1-シクロプロピル-6-フルオロー1,4-ジヒドロ-8-メトキシ-4-オキソ-3-キノリンカルボン酸の合成

1-シクロプロピルー6,7-ジフルオロー1,4-ジヒドロー8-メトキシー4-オキソー3-キノリンカルボン酸 0.40g、トランスー3-tープトキシカルボニルアミノー4-メチルピロリジン 0.41g、DBU 0.21g及び無水アセトニトリル 5 配の混合物を 2.5 時間還流後、反応液を減圧濃縮した。残渣にクロロホルム 40 配を加え、10%クエン酸水溶液、飽和食塩水各々 20 配で順次洗浄して芒硝乾燥の後、減圧濃縮し、残渣をエタノールより結晶化して 7-(トランスー3-tープトキシカルボニルアミノー4-メチルー1-ピロリジニル)

-1-シクロプロピルー6-フルオロー1,4-ジヒドロー8-メトキシー4-オキソー3-キノリンカルボン酸を得た。次いで、この結晶をメタノール5 心に懸濁し、濃塩酸 5 心を滴下し、室温にて1.5 時間撹拌後、濃アンモニア水で中和して析出晶を沪取し充分水洗して無色粉末晶の目的物0.29gを得た。

融点214 ~215 ℃

元素分析值(%): C19 H22 FN3 O4

計算值: C; 60.07, H; 5.97, N; 11.06

実測値: C; 60.41, H; 5.80. N; 11.05

# 参考例1

3-メトキシ-2, 4, 5-トリフルオロ安息香酸の合成

1,2,3,4-テトラフルオロベンゼン50gをバードンらの方法[テトラヘドロン22 2541(1966)]に準じてプロム化及びメトキシ化を行ない無色油状の1-プロモー3-メトキシー2,4,5-トリフルオロベンゼンを22.21 g得た。

得られた油状物22gの無水N-メチルー2-ピ

ロリドン37 配溶液を耐圧管に仕込みシアン化第一銅10gを加え140~150℃で4.5時間加熱した。冷後反応液に塩化第二鉄・6水和物44g及び濃塩酸11 配の水溶液60 配を加え、50~60℃に加温し20分間撹拌した。反応液をエーテルで抽出し、有機層は希塩酸水溶液で洗浄後水洗し、 さらに飽和食塩水で洗浄した。 芒硝乾燥後濃縮し、 残渣を減圧蒸留して無色油状の3-メトキシー2,4,5-トリフルオロベンゾニトリルを14.25g得た。沸点94℃/8 mm 円g

得られた油状物14.2gに濃硫酸8.5 配及び水40配を加え110 ℃で1時間撹拌した。冷後反応液を氷水50配中に注ぎ析出晶を沪取して水洗し、得られた結晶を塩化メチレン-n-ヘキサン混液から再結晶して白色針状晶の3-メトキシー2、4、5-トリフルオロベンツアミドを11.59 g得た。融点130 ~133 ℃

次いで、この結晶に18規定硫酸150 wを加え 3.5 時間100 ℃に加熱した。冷後水400 wを加 え析出晶を沪取し、得られた結晶を n - へキサ ンより再結晶して無色針状晶の目的物を9.61g 得た。

融点98~101 ℃

元素分析值: C8 H5 F3 O3

計算值: C: 46.62, H: 2.45

- 分析値: C ; 46.68 , H ; 2.48

#### 参考例2

1-シクロプロピルー6, 7-ジフルオロー1, 4-ジヒドロー8-メトキシー4-オキソー3-キノリンカルボン酸の合成

3-メトキシー2,4,5-トリフルオロ安息香酸9.4 <math>g に塩化チオニル50 配を加える時間還流した。塩化チオニルを留去後残渣を減圧蒸留して黄色油状の3-メトキシー2,4,5-トリフルオロベンゾイルクロライド<math>8.86g を得た。沸点 $108 \sim 112$   $\mathbb{C}/20$  m H g

マグネシウムエトキサイド5.9 gにマロン酸 ジエチル7gの無水ドルエン35㎡溶液を滴下し 50~60℃で2時間加温した。次に-10℃に冷却 後先の酸クロライド8.86gの無水トルエン10㎡ 溶液を15分間で滴下した。-5  $^{\circ}$   $^$ 

得られた油状物13.55 gに水20 W及びロートルエンスルホン酸14 mgを加え9時間還流した。冷後反応液を塩化メチレンで抽出し、有機層を7%炭酸水素ナトリウムで洗い、次いで飽和食塩水で洗った。有機層を無水芒硝で乾燥後濃縮し黄色油状の3-メトキシー2,4,5-トリフルオロベンゾイル酢酸エチルを10.29 g得た。

得られた酢酸エチル体9.79gに無水酢酸9.6 g及びオルトギ酸エチル8.4 gを加え、3時間 還流した。更に無水酢酸3.2 g及びオルトギ酸 エチル8.8 gを追加し8時間還流した。反応液 を濃縮し茶かっ色油状の2-(3-メトキシー2,4, 5-トリフルオロベンゾイル) -3-エトキシアク リル酸エチルを9.73g得た。 得られた油状物 9.73 g をエタノール 20 m に溶かし氷冷下シクロプロピルアミン 2.0 g を滴下した。室温で 2 時間撹拌後濃縮し残渣をシリカゲルカラムクロマト [ 溶媒: n ー へ + サン: 酢酸エチル = 5 : 1 ] で精製をおこない黄白色結晶の 2-(3-メトキシ = 2,4,5-トリフルオロベンゾイル) - 3-シクロプロピルアミノアクリル酸エチルを 7.52 g 得た。

融点56~58℃

元素分析值: C16 H16 F3 NO4

計算値: C;55.98, H;4.70, N;4.08

分析值:C;56.07, H;4.66, N;4.07

得られた結晶 6.68 g を無水ジメチルホルムアミド 26 w に溶かし、フッ化ナトリウム 1.31 g を加え 5 時間 還流した。冷後反応液を氷水 100 w 中に注ぎ、析出晶を沪取して水洗し、これを酢酸エチルから再結晶して無色針状晶の1-シクロプロピルー 6,7-ジフルオロー 1,4-ジヒドロー 8-メトキシー 4-オキソー 3-キノリンカルボン酸エチルを 4.53 g 得た。

融点178 ~180 ℃

元素分析值: C16 H15 F2 NO4

計算値:C:59.44 , H:4.68, N:4.33

分析值: C;59.34, H;4.59, N;4.33

次いで、この結晶4.5 gに酢酸30㎡、濃硫酸4㎡及び水22㎡の混液を加え1時間還流した。冷後氷水100 ㎡を加えて析出晶を沪取し、水洗後乾燥して無色粉末の目的物を4g得た。

融点185 ~186 ℃

元素分析值: C14 H11 F2 NO4

計算值: C;56.95, H;3.76, N;4.74

分析值: C:56.68 . H:3.70. N:4.74

実施例7

7- (3-アミノメチル-1-ピロリジニル) -1-シ クロプロピル-6-フルオロ-1,4-ジヒドロ-8-メトキシ-4-オキソ-3-キノリンカルボン酸の 合成

1-シクロプロピルー6,7-ジフルオロー1,4-ジ ヒドロー8-メトキシー4-オキソー3-キノリンカ ルボン酸200 mg、3-アミノメチルピロリジン80 『『マップ ひ B U 110 『『マック 無水アセトニトリル 3 』 配の混合物を2.5 時間還流した。放冷後、析出物を戸取し、塩化メチレンーメタノール(1:1) 混液から再結晶して白色粉末状結晶の目的物 90 『『『空を得た。

融点198 ~200 ℃

元素分析值: C19 H22 FN3 O4

計算值: C; 60.79, H; 5.91, N; 11.19

実測値: C; 60.39, H; 5.87, N; 11.07

実施例8

1-シクロプロピルー6-フルオロー1,4-ジヒドロー8-メトキシー7-(3-メチルアミノメチルー1-ピロリジニル)-4-オキソー3-キノリンカルボン酸の合成

1-シクロプロピルー6,7-ジフルオロー1,4-ジヒドロー8-メトキシー4-オキソー3-キノリンカルボン酸200 mg、3-メチルアミノメチルピロリジン90mg、DBU110 mg、無水アセトニトリル3 m2の混合物を75分間還流した。放冷後、析出物を沪取し、塩化メチレンーメタノール(1:

1)混液から再結晶して白色粉末状結晶の目的物130 mgを得た。

融点226.5 ~230 ℃

元素分析值: C20 H24 FN3 O4·1/2 H2O

計算值: C; 60.29, H; 6.32, N; 10.54

実測値: C; 60.49 . H; 6.08. N; 10.48

実施例9

1-シクロプロピルー7-(3-エチルアミノメチル -1-ピロリジニル)-6-フルオロー1,4-ジヒド ロ-8-メトキシ-4-オキソー3-キノリンカルボ ン酸の合成

1-シクロプロピルー6,7-ジフルオロー1,4-ジヒドロー8-メトキシー4-オキソー3-キノリンカルボン酸200 mg、3-エチルアミノメチルピロリジン100 mg、DBU110 mg、無水アセトニトリル3 m2の混合物を6時間還流した。放冷後、析出物を沪取し、メタノールから再結晶して無色プリズム晶の目的物120 mgを得た。

融点217 ~219 ℃

元素分析值: C21 H26 FN3 O4 · 2/3 H2O

計算值: C: 60.71 . H: 6.63. N: 10.11

実測値: C: 60.59, H; 6.43, N: 10.03

参考例3

1-シクロプロピルー6, 7-ジフルオロー1, 4-ジヒドロー8-メトキシー5-ニトロー4-オキソー3-キノリンカルボン酸の合成

1-シクロプロピルー6,7-ジフルオロー1,4-ジヒドロー8-メトキシー4-オキソー3-キノリンカルボン酸490 mgを濃硫酸5 mgに溶解させ、内温を5℃以下に保って撹拌しつつ、硝酸カリウム235 mgを少量づつ加えた。45分後に反応液を氷水25mlに注ぎ析出物を沪取し、充分に冷水で洗った。これを塩化メチレンーメタノール(1:1)混液から再結晶して黄色プリズム晶の目的物392 mgを得た。

融点215.5 ~221 ℃ (分解)

元素分析值: C14 H10 F2 N2 O6

計算値:C:49.42 ,日;2.96,N;8.23

実測値: C: 49.37 . H: 2.94, N: 8.12

参考例 4

5-アミノー1-シクロプロビルー6,7-ジフルオロー1,4-ジヒドロー8-メトキシー4-オキソー3-キノリンカルボン酸の合成

1-シクロプロピルー6,7-ジフルオロー1,4-ジヒドロー8-メトキシー5-ニトロー4-オキソー3-キノリンカルボン酸322 腐をエタノールーDMF(4:1)混液250 配に溶解させ、10%パラジウムー炭素25腐を加えて室温で6時間水素添加した。触媒を沪去しクロロボルムーメタノールー濃アンモニア水(10:10:3) 混液で充分に洗浄し、先の沪液と合わせて濃縮した。得られた残渣はクロロホルムーメタノールー濃アンモニア水(20:6:1)混液から再結晶して黄色プリズム晶の目的物183 腐を得た。

融点291 ~291.5 ℃ (分解)

元素分析值: C14 H12 F2 N2 O4

計算値:C;54.20 ,H;3.90,N;9.03

実測値: C;54.46, H;3.89, N;8.97

実施例10

5-アミノー1-シクロプロピルー6-フルオロー

1,4-ジヒドロー8-メトキシー4-オキソー7-(1-ピペラジニル)ー3-キノリンカルボン酸の合成 5-アミノー1-シクロプロピルー6,7-ジフルオロー1,4-ジヒドロー8-メトキシー4-オキソー3-キノリンカルボン酸72g、無水ピペラジン60g及び無水DMSO3 配の混合物を2時間、内温70~80℃で撹拌した。反応液を減圧濃縮後、含水エタノールに溶解させ濃塩酸を滴下させり日を1以下として冷蔵庫に放置した。析出晶を浮取し含水エタノール、次いでエタノールで洗浄して黄色鱗片状結晶の目的物33gを得た。

融点271 ~273 ℃ (分解)

元素分析値: C 18 H 21 F N 4 O4・H C l ・H2 O

計算值: C;50.18, H;5.61, N;13.00

実測値: C:50.28, H:5.48, N:12.97

実施例11

5-アミノー7-(3-アミノー1-ピロリジニル)ー 1-シクロプロピルー6-フルオロー1,4-ジヒドロー8-メトキシー4-オキソー3-キノリンカルボン酸の合成 5-アミノー1-シクロプロピルー6,7-ジフルオロー1,4-ジヒドロー8-メトキシー4-オキソー3-キノリンカルボン酸90mg、3-tープトキシカルボニルアミノピロリジン115 mg、DBU50mg及び無水アセトニトリル4 m2の混合物を20時間還流した。冷後、析出晶を沪取し、これをで開発をで開発をで開発した。で10分間撹拌し、次いで濃アンモニア水で中にしてが出物を沪取した。この析出物を沪取した。この析出物を冷取した。この析出物を冷してが出物をからにして冷蔵庫にかりし、濃塩酸でり日を1以下にして冷蔵庫で洗りした。析出晶を沪取し、冷希塩酸水溶液で洗りして黄色針状晶の目的物35mgを得た。

融点254 ~257 ℃ (分解)

元素分析值(%): C<sub>18</sub> H<sub>21</sub> F N<sub>4</sub> O<sub>4</sub>

· 2 H C &

計算値:C;48.12 ,H;5.16,N;12.47

実測値: C; 48.16. H; 5.53. N; 12.52

実施例12

1-シクロプロピルー6-フルオロー1,4-ジヒドロ -8-メトキシー4-オキソー7-(1-ピペラジニル)

# -3-キノリンカルボン酸の合成

1-シクロプロピルー6,8-ジフルオロー1,4-ジヒドロー4-オキソー7-(1-ピペラジニル)-3-キノリンカルボン酸 0.5gを、金属ナトリウム 0.2gを無水メタノール9 心に溶かした液に加え、140~150℃で72.5時間反応させた。冷後、溶媒を留去し、残渣に水4 心を加えて酢酸で P H を 7 に調整し、不溶物を濾去して氷室中に放置した。析出晶を濾取し、塩化メチレンーメタノール(2:1)6 心から再結晶して無色プリズム晶の目的物 0.12g を得た。

融点185 ~ 187.5℃(分解)

元素分析值(%): C<sub>18</sub> H<sub>20</sub> F N<sub>3</sub> O<sub>4</sub> · 1/2H<sub>2</sub> O

計算值: C; 58.37 H; 5.71 N; 11.35

実測値: C; 57.98 H; 5.52 N; 11.28

実施例13

1-シクロプロピルー6-フルオロー1,4-ジヒドロ

- -8-メトキシ-7-(4-メチル-1-ピペラジニル)
- 4-オキソー3-キノリンカルボン酸の合成 1-シクロプロピルー6-フルオロー1,4-ジヒド

ロー8-メトキシー4-オキソー7-(1-ピペラジニル)-3-キノリンカルボン酸 60 mg を、ギ酸ナトリウム 22 mg、87% ギ酸 0.3 m 及び 37% ホルマリン25 μ ℓ の混合物中 100~ 120℃で 2 時間撹拌した。冷後、反応液に水 1 m を加え濃縮し、残渣に水 0.5 m を加え 1 N − N a O H 水溶液で D H を 7 に調整して氷室中に放置した。析出晶を濾取し、水洗して無色針状晶の目的物 33 mg を 得た。融点 229~ 232℃(分解)

元素分析值(%): C19 H22 FN3 O4

計算値: C; 60.79 H; 5.91 N; 11.19

実測値: C; 60.80 H; 5.90 N; 11.15

実施例14

1-シクロプロピルー6-フルオロー1,4-ジヒドロ

-8-メトキシ-7-(3-メチル-1-ピペラジニル)

- 4-オキソー3-キノリンカルボン酸の合成

1-シクロプロピルー6,8-ジフルオロー1,4-ジヒドロー7-(3-メチルー1-ピペラジニル)-4-オキソー3-キノリンカルボン酸1.12gを金属ナトリウム0.4gと無水メタノール20配から製造

したメチラート溶液に加え、封管して140~150℃で70.5時間撹拌した。溶媒を留去後、残渣に少量の水を加えて溶解し酢酸でp日を7に調整して濃縮した。この残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー[展開溶媒:クロロホルムーメタノールー濃アンモニア水(20:6:1)」で分離精製し、メタノールから再結晶して淡黄色プリズム晶の目的物0.33gを得た。融点162℃~

元素分析値(%): C<sub>19</sub> H<sub>22</sub> F N<sub>3</sub> O<sub>4</sub> · 1/2 H<sub>2</sub> O

計算值: C;59.37 H;6.03 N;10.93

実測値: C; 59.48 H; 5.70 N; 11.07

H-NMR ( $\delta$  in CDC $l_3$ )

8.79(1 H, S, 2位)、7.85(1 H, d, J = 12.3 H z, 5位)、4.1 ~3.9(1 H, m, 一つ)、3.77(3 H, S, O C H<sub>3</sub>)、3.5 ~2.9(7 H, m, ピペラジン)、1.3 ~1.0(7 H, m, 一つ。 C H<sub>3</sub>)

実施例15

7- (3-アミノー1-ピロリジニル) - 1-シクロプロピルー6-フルオロー1, 4-ジヒドロー8-メトキシー4-オキソー3-キノリンカルボン酸の合成7- (3-アミノー1-ピロリジニル) - 1-シクロプロピルー6,8-ジフルオロー1, 4-ジヒドロー4-オキソー3-キノリンカルボン酸0.47gを、金属ナトリウム0.2gと無水メタノール10配から製造したメチラート溶液に加え、封管して140~150℃で49時間撹拌した。溶媒を留去後、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー[シリカゲル25g、展開溶媒:クロロホルムーメタノールー濃アンモニア水(20:6:1)]で分離精製し、塩化メチレンーメタノール(1:1)混液から再結品して淡黄色プリズム晶の目的物6gを得た。

融点207.5 ~212 ℃

元素分析值(%) C<sub>18</sub> H<sub>20</sub> F N<sub>3</sub> O<sub>4</sub> · H<sub>2</sub> O

計算值: C;56.99 H;5.82 N;11.13

実測値: C:57.19 H:5.38 N:10.86

質量分析 (m/e):361(M+),

### $362(M^+ + 1)$

H-NMR( $\delta$  in D<sub>2</sub> O, NaOD) 8.48(1H, S. 2位)、7.62(1H, d, J=14.5Hz, 5位)、4.1~3.9(1H, m,  $\frac{4}{3}$ )、3.55(3H, S, OC<u>H</u>3)、

$$3.8 \sim 3.2$$
 (5 H, m,  $-\frac{H}{N}$ ),  $2.3 \sim 1.6$  (2 H, m,  $-\frac{H}{N}$ ),  $\frac{H}{N}$ 

## 実施例16

7-(3-アミノー4-メチルー1-ピロリジニル)ー1-シクロプロピルー6-フルオロー1,4-ジヒドロー8-メトキシー4-オキソー3-キノリンカルボン酸の合成

7- (3-アミノー4-メチルー1-ピロリジニル) -1-シクロプロピルー6,8-ジフルオロー1,4-ジ ヒドロー4-オキソー3-キノリンカルボン酸80mg をナトリウムメチラート・メタノール溶液(金属ナトリウム50mg, 無水メタノール3ml)に加え封管して140~~150~~0の油浴中で86時間反応させた。

冷後、溶媒を留去して少量の水を加えて次いで酢酸でPHを7とした。再び溶媒を留去して得られた残渣を、シリカゲルカラムクロマトグラフィー「展開溶媒;クロロホルムーメタノールー濃アンモニア水(20:6:1)」で分離後、メタノールから再結晶して微黄色プリズム晶の目的物 9 mgを得た。

融点:191.5 ~193.5 ℃

元素分析値(%):C19 H22 FN3 O4

• 7/5 H2 O

計算值:C;56.96, H;6.24, N;10.49

実測値:C;57.10, H;5.98, N;10.42

H-NMR (δ in D<sub>2</sub> O, NaOD)

 $0.7 \sim 1.3 (4 H, m, -\sqrt{H})$ 

1.09 (3 H, d, 
$$J = 6.59 H Z$$
,  $N - 1$ )

### 実施例17

8.47 (1H, S, 2位H)

7- (3-アミノメチル-1-ピロリジニル) -1-シ クロプロピルー6-フルオロー1,4-ジヒドロー8-メトキシー4-オキソー3-キノリンカルボン酸の 合成

7-(3-アミノメチルー1-ピロリジニル) -1-シクロプロピルー6,8-ジフルオロー1,4-ジヒドロー4-オキソー3-キノリンカルボン酸0.5 gをナトリウムメチラート・メタノール溶液(金属ナトリウム0.2 g、無水メタノール9 ml)に加えて、140~150℃の油浴中86時間反応させた。

放冷後、溶媒を留去して少量の水を加え酢酸で D目を7とした。再び溶媒を留去して、残渣を シリカゲルクロマトグラフィー【展開溶媒:ク ロロホルムーメタノールー濃アンモニア水(20: 6:1)】で分離して、次いでメタノールから 再結晶して無色鱗片状結晶の目的物 40mg を得た。 融点225~228.5℃(分解)

元素分析值: C19 H22 FN3 O4 · 2/3 H2 O

計算値: C;58.91, H;6.07, N;10.85

実測値: C;58.73, H;5.92, N;10.88

実施例18

1-シクロプロピルー8-エトキシー6-フルオロー 1,4-ジヒドロー4-オキソー7-(1-ピペラジニル) -3-キノリンカルボン酸の合成

1-シクロプロピルー6,8-ジフルオロー1,4-ジヒドロー4-オキソー7-(1-ピペラジニル) -3-キノリンカルボン酸0.8 gを、ナトリウムエトキシド・エタノール溶液(ナトリウム・エトキシド0.75g、無水エタノール30減)に加え封管して、外温140 ~150 ℃の油浴中52時間撹拌し

融点119~122 ℃

元素分析值:C<sub>19</sub> H<sub>22</sub> F N<sub>3</sub> O<sub>4</sub> · 1/2 H<sub>2</sub> O

計算值: C;59.37, H;6.03, N;10.93

実測値: C;59.60, H;6.04, N;10.85

試験例1 抗菌スペクトル

抗菌試験は日本化学療法学会指定の方法に準 じて実施した。その結果を表1に示す。

### 表1-1 抗菌スペクトル

試験微生物(106 菌数/m2)		グラ	最少発育阻止濃度(μg/ml)			
nu <sub>eb</sub> x	版 3:10 (10 座) 数2 / 间2 /	12	実施例1			
枯 草 菌	Bacillus subtilis PCI 219	+	0.025	0.025	0.025	
黄色ブドウ球菌	Staphylococcus aureus 209P		0 10	0.10	0.10	
"	S. aureus IID 670 (Terajima)	<del> </del>	0.10 0.10	0.10 0.10 0.10 0.10	0.10	
"	S. aureus Smith	+-;	0. 10	0 10	0.10	
表皮プドウ球菌	S. epidermidis IID 866	+	0.10	0 10	0.10	
化膿連鎖球菌	Streptcoccus pyogenes (S-8)	+		- <del>0. 10</del>		
//	S. pyogenes IID 692	4.				
肺炎球菌	S. pneumoniae IID 552	1				
大便連門球廟	E. faecalis IID 682	-1-				
大 腸 菌	Esherichia coli NIHJ JC-2		≤0.0063	0.0125	≤0 0063	
//	E. coli ATCC 10536	-	0.025	0.025	0.0125	
"	E. coil MI 4707		0.025	0.025	0.0125	
変 形 菌	Proteus vulgaris IFO 3167	†==	0.0125	0.025	0.025	
"	P. mirabilis IID 994		0.025	0.05	0.025	
" .	Morganella morganii IID 602	+=	0.05	0.10	0.10	
肺炎桿菌	Klebsiella pneumoniae KY(GN) 6445		0.025	0.05	0.025	
"	K. pneumoniae 1-220 S		0.05	0.10	0.05	
エンテロバクター	Enterobacter cloacae IID 977		0.05	0.10	0.05	
シトロバクター	Citrobacter freundii 11D 976		0.025	0.05	0.025	
セラチア 赤 痢 菌	Serratia marcescens IID 618		0.05	0.10	0.10	
赤	Shigella sonnei IID 969		0.0125	0.025	0.0125	
<b>ーサルモネラ</b>	Salmonella enteritidis 11D 604		0.05	0.10	0.05	
緑 鵬 南	Pseudomonas aeruginosa V-1		0.10	0.39 1.56	0.20	
" "	P. aeruginosa IFO 12689	~	0.78	1.56	1.56 1.56	
	P. aeruginosa IID1210		0.39	1.56	1.56	
セパシア菌	P. cepacia GIFU 518		0.78	1.56	1.56	
マルトフィリア南 エルシニア	P. maltophilia GIFU 2491		0.39	0.20	0.20	
コルシニア	Yersinia enterocolitica IID 981		0.05	0.10	0.05	
アシネトバクター	Acinetobacter anitratus IID 876	.	. 0.10	0.10	0.10	
アルカリゲネス	Alcaligenes faecalis 0114002		0.20	0.39	0.39	
バクテロイデス	Bacteroides fragilis GM 7000		0.78	0.39	0.39	
	B. fragilis 0558		0.39	0.20	0.39	
"	B. fragilis 25285	<u> </u>	0.39	0.39	0.39	
"	B. distasonis 8503		1.56	0.39	0.78	
" "	B. thetaiotaomicron (0661)		1.56	1.56	0.78	
	B. vulgatus KYA 29327		0.78	0.39	0.78	
79/10/10/10	Fusobacterium mortiferum 4249	<u> </u>	0.39	0.78	0.78	
"	F. necrophorum S-45 F. varium KYA 8501		0.39	0.78	0.39	
ューバクテリウム	Eubacterium lentum GAI 5242		3.13	6.25	6.25	
ト <u>ニーハノナソンム</u> プロピオーバクラリロナ	Propionibacterium acnes 11828	1-	0.20 3.13	0.20 6.25	0.20	
プロピオニバクテリウム ベプトコッカス	Peptococcus magnus KY 017	1-1-1	0.20	0.20	6. <u>25</u> 0. 20	
クロストリジウム	Clostridium difficile I-F	- <del> </del> -	3. 13	1 50	3. 13	
"	Clostridium difficile I-E C. perfringens KYA 13123	-}- -}-	0.39	1.56 0.39	0.39	
"	C. ramosum	1	7 17	2 12	3. 13	
ペプトストレプトニッカス	Peptostreptococcus anaerobius KYA 27337	+	3.13 0.39	3. <u>13</u> 0. 78	0.39	
"	Pst. micros UPI 5464-1	- <del>:</del>  -	0.20	0.78	0.20	
バイロネラ	Veillonella parvula KYA 10790		0.20	0.39	0.20	
	Trottronoria parrata titt 10100	اا	<u>v. Zv</u>	V. 33		

表1-2 抗菌スペクトル

		グラ	プロストロール 日本			
		1	実施例4	実施例5	実施例6	
枯 草 菌	Bacillus subtilis PCI 219	<u>-</u> +-	0.025	0.0125	0.0125	
黄色ブドウ球菌	Staphylococcus aureus 209P	+	0.05	0.025	0.025	
. "	S. aureus IID 670 (Terajima)	- <del> </del> -	0.05	0.05	0.05	
"	S. aureus Smith	4.	0.05	0.05 0.10	0.05	
表皮プドウ球菌	S. epidermidis 11D 866		0.10	0.10	0.10	
化膿連鎖球菌	Streptcoccus pyogenes (S-8)	-+-	0.05	0.10	0.05	
"	S. pyogenes IID 692		0.10	0.10 0.10	0.10	
肺炎球菌	S. pneumoniae IID 552	1	0.10	0.10	0.10	
大便連鎖球菌	E. faecalis IID 682	1-1-	0.10	0.10	0.10	
大 腸 菌	Esherichia coli NIHJ JC-2		0.0125	0.0125	0.0125	
"	E. COLI ATCC 10536		0.025	0.0125	0.0125	
"	E. coil ML 4707	·	0.025	0.025	0.0125	
変 形 菌	Proteus vulgaris IFO 3167		0.025	0.025	0.05	
<u> </u>	P. mirabilis IID 994	+	0.05	0.05	0.05	
"	Morganella morganii IID 602		0.05	0.05	0.10	
肺炎桿菌	Klebsiella pneumoniae KY(GN) 6445		0.05	0.025	0.05	
// // W	K. pneumoniae 1-220 S	<del>_</del>	0.05	0.05	0.05	
エンテロバクター	Enterobacter cloacae IID 977		0.05	0.05	0.05	
シトロバクター	Citrobacter freundii 110 976	+=-	0.05	0.05	0.05	
セラチア	Serratia marcescens IID 618		0.05	0.05	0.05	
赤柳蔥	Shigella sonnei IID 969	+==	0.025	0.025	0.0125	
サルモネラ	Salmonella enteritidis IID 604	=	0.05	0.05	0.0125	
緑膿菌	Pseudomonas aeruginosa V-1		0.39	0.78	0.05	
** // (A)	P. aeruginosa IFO 12689	<del>  -</del>	0.39	0.78	0.78	
"	P. aeruginosa IID1210	+=-	0.39	0.78	0.78	
セパシア菌	P. cepacia GIFU 518	<del> </del> -	0.39	0.78		
マルトフィリア菌	P. maltophilia GIFU 2491	+		0. 78 0. 10	0.39	
エルシニア	Yersinia enterocolitica IID 981	<del>  -</del>	0.10	0.10	0.05	
アシネーバクター	Acinetehacten anitratus IID 070	<u> </u>	0.05	0.05	0.05	
アルカリゲネス	Acinetobacter anitratus IID 876	<u> </u>	0.05	0.05	0.05	
バクテロイデス	Alcaligenes faecalis 0114002	<del>  -</del>	0.39	0.20	0.20	
<u>ハクテロイテス</u>	Bacteroides fragilis GM 7000	<del>  _</del> _	0.20	0.10	0.10	
	B. fragilis 0558	<u> </u>	0.10	0.10	0.10	
<i>"</i>	B. fragilis 25285	<u> </u>	0.10	0.10	0.10	
	B. distasonis 8503	<u> </u>	0.78	0.39	0.39	
	B. thetaiotaomicron (0661)		0.20	0.10	0.20	
ッ フソバクテリウム	B. vulgatus KYA 29327		0.39	0.20	0.20	
	Fusobacterium mortiferum 4249		0.20	0.20	0.20	
	F. necrophorum S-45	<u> </u>	0.20	0.20	0.20	
" "	F. varium KYA 8501	1-	1.56	1.56	1.56	
ユーバクテリウム	Eubacterium lentum GAI 5242	-1-	0.10	≦0.05	<b>≨</b> 0.05	
プロピオニバクテリウム	Propionibacterium acnes 11828	<u> </u>	1.56	1.56	3. 13	
ペプトコッカス	Peptococcus magnus KY 017	<u> </u>	0. 10 0. 39	0.10	≦0.05	
クロストリジウム	Clostridium difficile 1-E	+	0.39	0.39	0.78	
	C. perfringens KYA 13123	-+	0.20	0.20	0.20	
"	C. ramosum	1.+	0.78	0.78 0.20	0.78	
ペプトストレプトコッカス	Peptostreptococcus anaerobius KYA 27337	+	0.20	0.20	0.10	
	Pst. micros UPI 5464-1	<u>L-t</u>	0.20	0.20	0.20	
バイロネラ	Veillonella parvula KYA 10790		0.20	0.20	0.20	

表1-3 抗菌スペクトル

是中国企图的人工作品 大工 A V		丁グ	グ 最少発育阻止濃度(μg/ml)			
試験	微生物(10 <sup>6</sup> 菌数/ml)	ラ				
44. 25 :15		4	実施例7	実施例8	実施例S	
枯草菌	Bacillus subtilis PCI 219	<u> </u>	0.025	0.025	0.0063	
黄色ブドウ球菌	Staphylococcus aureus 209P	+	0.025	0.05	0.0125	
"	S. aureus IID 670 (Terajima)	+	0.025	0.05	0.0125	
L	S. aureus Smith	·+	0.05	0.05	0.0125	
表皮プドウ球菌	S. epidermidis IID 866	+	0.05	0.05	0.025	
化膿連鎖球菌	Streptcoccus pyogenes (S-8)	-+-		0.05	0.025	
//   肺炎球菌	S. pyogenes IID 692	-+-		0.05	0.05	
<u>肥父欢困</u>	S. pneumoniae IID 552	1+	<u> </u>	0.05	0.025	
大便連鎖球菌	E. faecalis IID 682	+-		0.05	0.05	
大腸菌	Esherichia coli NIHJ JC-2		0.025	0.025	0.0063	
	E. coli ATCC 10536		0.05	0.05	0.025	
// 7/5 1/4 ##	E. coil ML 4707		0.05	0.05	0.025	
変 形 菌	Proteus vulgaris IFO 3167		0.05	0.05	0.025	
"	P. mirabilis IID 994		0.05	0.05	0.025	
# 10 ±±	Morganella morganii IID 602		0.20	0.39	0.20	
肺炎桿菌	Klebsiella pneumoniae KY(GN) 6445		0.05	0.05	0.05	
	K. pneumoniae 1-220 S		0.10	0.10	0.10	
ユノブロハクター	Enterobacter cloacae IID 977		0.10	0.20	0.10	
シトロバクター	Citrobacter freundii IID 976		0.05	0.05	0.05	
セラチア 赤 痢 菌 サルモネラ	Serratia marcescens IID 618		0.20	0.20	0.10	
亦	Shigella sonnei IID 969		0.05	0.05	0.025	
サルセネラ	Salmonella enteritidis IID 604	-	0.05	0.10	0.05	
線 贈 圏	Pseudomonas aeruginosa V-1		0.20 0.78	0.78 3.13	0.39	
	P. aeruginosa IFO 12689		0.78	3.13	1.56	
	P. aeruginosa IID1210		0.78	12.5	6.25	
セパシア菌	P. cepacia GIFU 518		0.78	1.56	0.78	
マルトフィリア劇 エルシニア	P. maltophilia GIFU 2491		0.20	0.39	0.20	
エルンニア	Yersinia enterocolitica IID 981		0.10	0.10	0.10	
アシネトバクター	Acinetobacter anitratus IID 876	1-1	0.05	0.20	0.05	
アルカリゲネス	Alcaligenes faecalis 0114002	-	0.39	1.56	0.78	
バクテロイデス	Bacteroides fragilis GM 7000		0.39	0.39	0.10	
"	B. fragilis 0558	<u> </u>	0.20	0.39	0.10	
	B. fragilis 25285	-	0.20	0.39	0.10	
	B. distasonis 8503		0.78	3, 13	0.78	
"	B. thetaiotaomicron (0661)	-	0.39	3, 13	0.78	
	B. vulgatus KYA 29327		0.39	3. 13	0.39	
フソバクテリウム	Fusobacterium mortiferum 4249	<u> </u>	0.20	0.39	0.20	
	F. necrophorum S-45		0.20	0.39	0.20	
ュ <u>ーバクテリウム</u>	F. varium KYA 8501	1 - 1	0.78	3. 13	1.56	
ユーハクテリウム プロピオニバクテリウム	Eubacterium lentum GAI 5242	1-1-	0.39	0.20	0.10	
<u>ノロレオーハクナリワム</u> ペプトコッカス	Propionibacterium acnes 11828	+	0.39	0.78	1.56	
ペプトコッカス クロストリジウム	Peptococcus magnus KY 017	4.	0.05	≤0.05	≦0.05	
グロストリンリム	Clostridium difficile I-E	- -	0.39			
"	C. perfringens KYA 13123	+-	0.20	0.20	<b>≦</b> 0.05	
	C. ramosum	[ <u>-</u>	0.78	0.39	0.20	
	Peptostreptococcus anaerobius KYA 27337	+-	0.05	0.20	≤0.05	
バイロネラ	Pst. micros UPI 5464-1	<u> </u>	0.10	0.39	0.39	
ハコピイノ	Veillonella parvula KYA 10790	<u> </u>	0.10	0.39	0.39	

表1-4 抗菌スペクトル

			<b>,_</b>			
試験微生物(10 <sup>6</sup> 菌数/๗)		グラ	最少発育阻止濃度(μg/ml) 実施例10   実施例11   実施例18			
11 11 11	10	14	<b>実施例10</b>	実施例11	実施例18	
村。草、菌	Bacillus subtilis PCI 219	+	0.025	0.0125	$\leq 0.05$	
黄色ブドウ球菌	Staphylococcus aureus 209P	+	0.05	0.025	0.20	
	S. aureus IID 670 (Terajima)	+	0.10	0.05	0.39	
//	S. aureus Smith	+	0.10	0.025	0.39	
表皮ブドウ球菌	S. epidermidis IID 866	+			0.39	
化膿連鎖球菌	Streptcoccus pyogenes (S-8)	+	0.39	0.20	1.56	
"	S. pyogenes IID 692	+	1 > 0.78	0.39	3. 13.	
肺炎球菌	S. pneumoniae IID 552	+	>0.78	0.20	0.78	
大便連鎖球菌	E. faecalis IID 682	+	0.39	0.20	1.56	
大 腸 菌	Esherichia coli NIHJ JC-2		0.025	0.025	≤0.05	
<i>"</i>	E. coli ATCC 10536	-	0.05	0.025	≤ 0.05	
"	E. coil ML 4707	T	0.05	0.025	≤0.05	
変 形 菌	Proteus vulgaris IFO 3167		0.10	0.20	≦0.05	
"	P. mirabilis IID 994	_	0.20	0.10	0.10	
"	Morganella morganii IID 602	_	0.20	0.20	0.39	
肺炎桿菌	Klebsiella pneumoniae KY(GN) 6445		0.05	0.05	≦0.05	
<i>"</i>	K. pneumoniae 1-220 S		0.20	0.20	0.20	
エンテロバクター	Enterobacter cloacae IID 977		0.20	0.05	0.20	
シトロバクター	Citrobacter freundii IID 976		0.05	0.05	0.10	
セラチア 赤	Serratia marcescens 110 618	-	0.20	0.20	0.20	
赤痢菌	Shigella sonnei IID 969	<del>  -</del>	0.025	0.025	≤0.05	
サルモネラ	Salmonella enteritidis IID 604	1-	0.20	0.10	0.10	
绿 鷹 東	Pseudomonas aeruginosa V-1	-	0.39	0.78	0.78	
// // // // // // // // // // // // //	P. aeruginosa IFO 12689	1	1.56	1.56	3. 13	
<i>"</i>	P. aeruginosa IID1210		1.56	1.56	6.25	
セパシア菌	P. cepacia GIFU 518	<del> </del>	1.56	1.56	6. 25 3. 13	
マルトフィリア菌	P. maltophilia GIFU 2491	-	0.20	0.20	0.39	
エルシニア	Yersinia enterocolitica IID 981	† <del></del> -	0.20	0.10	0.20	
アシネトバクター	Acinetobacter anitratus IID 876	-	0.10	0.05	0.10	
アルカリゲネス	Alcaligenes faecalis 0114002	-	0.78	0.78	0.78	
バクテロイデス	Bacteroides fragilis GM 7000	-	3. 13	1.56	3. 13	
. "	B. fragilis 0558		3.13	1.56	12.5	
"	B. fragilis 25285		3. 13	1.56	3. 13	
"	B. distasonis 8503	† <u>:</u> -	6.25	12.5	12.5	
"	B. thetaiotaomicron (0661)	+=	6.25	1.56	12.5	
"	B. vulgatus KYA 29327	<del>  _</del>	0.39	0.78	12.5	
フソバクテリウム	Fusobacterium mortiferum 4249	+=-	1.56	3. 13	3.13	
"	F. necrophorum S-45		1.56	3. 13 1. 56	<u>3. 13</u>	
	F. varium KYA 8501			1, 30	3.13	
ユーバクテリウム	Eubacterium lentum GAI 5242	1	50 70 -	25	25	
プロピオニバクテリウム	Propionibacterium acnes 11828	+	0.78	0. 39 6. 25	1.56	
ペプトコッカス	Peptococcus magnus KY 017	1 +	12.5	0.20	12.5	
クロストリジウム	Clostridium difficile I-E		1.56	0.78	0.78	
グロストリンリム	C. perfringens KYA 13123	-+	3. 13	0.70		
"	C. ramosum	-+-	3.13	0. 78 1. 56	1.56	
ペプトストレプトコッカス		+	1.56	1.56		
<u>ベノトストレノトコッカス</u> ″″	Peptostreptococcus anaerobius KYA 27337	-+	1.56	0.78 0.78	3.13	
	Pst. micros UPI 5464-1	+	0.39	0. (8	0.78	
ハコ ロイノ	Veillonella parvula KYA 10790	<u> </u>	0.39	0.78	0.78	

表1-5 抗菌スペクトル

<del>2-1</del> µ∆	(th)	グラ	PANDARAS CON			
乱换	微生物(106 菌数/nl)		最少発育阻止濃度(μg/配)			
14 25 35	I Don't I Live To the Committee of the C	14	CPFX	MNZ		
枯草蔥	Bacillus subtilis PCI 219	+-	0.05			
黄色ブドウ球菌	Staphylococcus aureus 209P	+	0.20			
//	S. aureus 11D 670 (Terajima)	+	0.20			
"	S. aureus Smith	+	0.39			
表皮ブドウ球菌	S. epidermidis IID 866	+	0.20			
化膿連鎖球菌	Streptcoccus pyogenes (S-8)	7	0.39			
"	S. pyogenes 11D 692	+	0.78			
肺炎球菌	S. pneumoniae IID 552	+	0.78			
大便連鎖球菌	IE. faecalis 110 682	+	0.78			
大 陽	Esherichia coli NIHJ JC-2		0.0063			
"	E. coli ATCC 10536		0.0125			
. "	E. coil ML 4707	- "	0.0125			
変 形 菌	Proteus vulgaris IFO 3167		0.0125			
<i>"</i>	P. mirabilis IID 994		0.0125			
"	Morganella morganii IID 602		0.0123			
肺炎桿菌	Klebsiella pneumoniac KY(GN) 6445		0.025			
" XX_1±_1XY	K. pneumoniae 1-220 S	ļ	0.0125		····	
エンテロバクター	n. prieumorrae 1-220 S	1-	0.025			
シトロバクター	Enterobacter cloacae IID 977	+=	0.025			
クトロハクター	Citrobacter freundii IID 976		0.0063			
セラチア	Serratia marcescens IID 618		0.025			
赤柳嵐	Shigella sonnei IID 969		0.0063			
サルモィラ	Salmonella enteritidis IID 604	T -	0.025			
緑	Pseudomonas aeruginosa V-1		0.05			
"	P. aeruginosa IFO 12689	_	0.20			
- //	P. aeruginosa IID1210		() 78			
セパシア菌	P. cepacia GIFU 518		0.39			
マルトフィリア南 エルシニア	P. maltophilia GIFU 2491		(), 39			
エルシニア	Yersinia enterocolitica IID 981		0.025			
アシネトバクター	Acinetobacter anitratus IID 876		0.10			
アルカリゲネス	Alcaligenes faecalis 0114002		0.39			
バクテロイデス	Bacteroides fragilis GM 7000		6. 25	0.78		
"	B. fragilis 0558	+	3. 13	0.78		
"	B. fragilis 25285		3. 13	0.78		
"	B. distasonis 8503		6.25	0.39		
"	B. thetaiotaomicron (0661)		0.23	0.39		
"	B. vulgatus KYA 29327		>12.5 >12.5	0.78		
フソバクテリウム			> 12. 5	0.39		
<u> </u>	Fusobacterium mortiferum 4249	ļ. <u>-</u>	1. <u>56</u> 0. 78	0.20		
	F. necrophorum S-45		0.78			
" 1 · · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	F. varium KYA 8501		>12.5	0.39		
ユーバクテリウム	Eubacterium lentum GAI 5242	4-	0.78	0.10		
プロピオニバクテリウム ペプトコッカス	Propionibacterium acnes 11828	+	12.5	0.78		
	Peptococcus magnus KY 017	+	0.39	0.78		
クロストリジウム	Clostridium difficile I-E	+	12.5	0.20		
	C. perfringens KYA 13123	4-	0.39	0.10		
"	C. ramosum	+	12.5	0.39		
ベプトストレプトコッカス	Peptostreptococcus anaerobius KYA 27337	1	1.56			
"	Pst. micros UPI 5464-1	+	0.20	0.78		
バイロネラ						

# 対照化合物

CPFX:シプロフロキサシン

 $M N Z : X \vdash \Box = \emptyset \forall \neg \nu$ 

本発明化台物は、グラム陽性菌に対しては従来知られるシプロフロキサシンより優れ、嫌気性菌に対しては専門家医に推奨されているメトロニダゾールに匹敵する高い活性を示した。

代理人 弁理士 箕 浦 清